## PCT

#### WELTORGANISATION FÜR GEISTIGES EIGENTUM Internationales Büro

## INTERNATIONALE ANMELDUNG VERÖFFENTLICHT NACH DEM VERTRAG ÜBER DIE INTERNATIONALE ZUSAMMENARBEIT AUF DEM GEBIET DES PATENTWESENS (PCT)

(51) Internationale Patentklassifikation <sup>5</sup>:

C11D 3/33, 3/20

(11) Internationale Veröffentlichungsnummer: WO 93/23515

(43) Internationales
Veröffentlichungsdatum: 25. November 1993 (25.11.93)

(21) Internationales Aktenzeichen: PCT/

PCT/EP93/01149

(22) Internationales Anmeldedatum:

11. Mai 1993 (11.05.93)

(81) Bestimmungsstaaten: JP, US, europäisches Patent (AT, BE, CH, DE, DK, ES, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE)

(30) Prioritätsdaten:

P 42 16 363.3

18. Mai 1992 (18.05.92)

DE '

Veröffentlicht
Mit internationalem Recherchenbericht.

(71) Anmelder (für alle Bestimmungsstaaten ausser US): HEN-KEL KOMMANDITGESELLSCHAFT AUF AKTIEN [DE/DE]; Henkelstraße 67, D-4000 Düsseldorf 13 (DE).

(72) Erfinder; und

(75) Erfinder/Anmelder (mur für US): BLUM, Helmut [DE/DE]; Bertha-von-Suttner-Straße 30, D-4000 Düsseldorf 13 (DE). ERPENBACH, Siglinde [DE/DE]; Neusser Straße 20, D-4005 Meerbusch 1 (DE). HENSEN, Hermann [DE/DE]; Rathmacherweg 13, D-5657 Haan (DE). SEI-PEL, Werner [DE/DE]; Hofstraße 29, D-4010 Hilden (DE).

(54) Title: PROCESS FOR STABILIZING THE COLOUR OF SURFACTANTS

(54) Bezeichnung: VERFAHREN ZUR FARBSTABILISIERUNG VON TENSIDEN

#### (57) Abstract

Surfactants may be stabilized against discolouring by adding thereto an inhibitor having the formula (I), in which R<sup>1</sup> and R<sup>3</sup> represent independently from each other hydrogen or a carboxyl group; R<sup>2</sup> stands for hydrogen or a CH<sub>2</sub>COOH group; R<sup>4</sup> stands for a carboxyl, hydroxyl, CH(OH)COOH or (CHOH)<sub>5</sub>H group and n and m are 0 or 1 independently from each other.

#### (57) Zusammenfassung

Tenside lassen sich gegen Verfärbungen stabilisieren, indem man ihnen einen Inhibitor der Formel (I) zusetzt, in der R<sup>1</sup> und R<sup>3</sup> unabhängig voneinander für Wasserstoff oder eine Carboxylgruppe, R<sup>2</sup> für Wasserstoff oder eine CH<sub>2</sub>COOH-Gruppe, R<sup>4</sup> für eine Carboxyl-, Hydroxyl-, CH(OH)COOH- oder (CHOH)<sub>5</sub>H-Gruppe sowie n und m unabhängig für 0 oder 1 steht.

## LEDIGLICH ZUR INFORMATION

Code, die zur Identifizierung von PCT-Vertragsstaaten auf den Kopfbögen der Schriften, die internationale Anmeldungen gemäss dem PCT veröffentlichen.

AT	Österreich			MR	Mauritanien
AU	Australien	FR	Frankreich	MW	Malawi
BB	Barbados	GA	Gabon	NL	Niederlande
BE	Belgien	GB	Vereinigtes Königreich	NO	Norwegen
BF	Burkina Faso	CN	Guinca	NZ	Neusecland
BG	Bulgarien	GR.	Griechenland	PL.	Polen
BJ	Benin	HU	Ungarn	PT	Portugal
BR	Brasilien	IE	frland	RO	Rumänien
CA	Kanada	17	lialien :	RU	Russische Föderation
CF	Zentrale Afrikanische Republik	JÞ	Japan .	SD	Sudan
œ	Kongo .	KP	Demokratische Volksrepublik Korea	SE	Schweden
CH	Schweiz -	KR	Republik Korca	SK .	Slowakischen Republik
a	Côte d'Ivoire	KZ	Kasachstan	SN	Senegal
CM CM	Kamerun	ш	Lichtenstein	SU	Soviet Union
cs	Tschechoslowakei	LK	Sri Lanka	TD	Tschad
. œ	Tschechlschen Republik	w	Lucemburg	TG	Togo
DE	Deutschland	MC	Monaco	UA	Ukraine
DK	Dänemark ·	. MC	Madapaskar	us	Vereinigte Staaten von Amerika
		Mi.	Mali	VN ·	Victoam
ES .	Spanien	MN	Mongolei	***	
Pŧ	Finnland	aus	ENGINGUICI	_	

\*

1

#### Verfahren zur Farbstabilisierung von Tensiden

#### Gebiet der Erfindung

Die Erfindung betrifft ein Verfahren zur Farbstabilisierung von Tensiden, bei dem man ihnen ausgesuchte Inhibitoren zusetzt.

#### Stand der Technik

Tenside, wie beispielsweise Fettalkoholethersulfate dienen u.a. zur Herstellung von Wasch-, Spül- und Reinigungsmitteln sowie Produkten der Haar- und Körperpflege. Kommen diese Produkte als Rohstoffe in den Handel, werden sie vor einer weiteren Verwendung üblicherweise durch Zusatz von Alkalien auf einen pH-Wert von 7 bis 9 eingestellt. Als Folge der Herstellungsverfahren, z. B. der Sulfierung mit Chlorsulfonsäure, die stets Spuren von Eisen enthält, sowie durch Kontamination während Transport und Lagerung, weisen derartige Tenside stets einen geringen Gehalt an Eisenionen auf. Da diese als Autoxidationspromotoren wirken, führt eine Eisenbelastung zur Bildung unerwünschter und häufig farbverursachender Oxidationsprodukte. Bei höheren pH-Werten kann es ferner zu einer fein-kolloidalen Ausfällung von Eisen-(III)-

hydroxid kommen, die eine Weiterverarbeitung der Tenside hin zu Endformulierungen erschwert, wenn nicht gar unmöglich macht.

In der Vergangenheit hat es nicht an Versuchen gemangelt, Tenside gegenüber Verfärbungen zu stabilisieren. Es hat sich jedoch erwiesen, daß übliche Komplexierungs- bzw. Chelatisierungsmittel für Eisenionen nicht den gewünschten Erfolg zeigen. Als einen potentiell wirksamen Inhibitor wurde zwar Ethylendiamintetraessigsäure (EDTA) gefunden, infolge der nicht zufriedenstellenden biologischen Endabbaubarkeit kommt der Einsatz dieses Stoffes jedoch nur eingeschränkt in Betracht.

Die Aufgabe der Erfindung bestand somit darin, neue Stabilisatoren für Tenside zu entwickeln, die frei von den geschilderten Nachteilen sind.

#### Beschreibung der Erfindung

Gegenstand der Erfindung ist ein Verfahren zur Stabilisierung von Tensiden, bei dem man ihnen Inhibitoren der Formel (I) zusetzt,

in der

- R<sup>1</sup> und R<sup>3</sup> unabhängig voneinander für Wasserstoff oder eine Carboxylgruppe,
- R<sup>2</sup> für Wasserstoff oder eine CH<sub>2</sub>COOH-Gruppe,
- R<sup>4</sup> für eine Carboxyl-, Hydroxyl-, CH(OH)COOH- oder (CHOH)5H-Gruppe sowie
- n und m unabhängig für 0 oder 1

steht.

Überraschenderweise wurde gefunden, daß schon der Zusatz kleiner Mengen der genannten Inhibitoren anionische, nichtionische und/oder amphotere bzw. zwitterionische Tenside zuverlässig und dauerhaft gegenüber Verfärbungen stabilisiert. Ein besonderer Vorteil der erfindungsgemäß einzusetzenden Inhibitoren besteht dabei in ihrer ausgezeichneten biologischen Endabbaubarkeit.

Als Tenside kommen wäßrige, anionische, nichtionische und/oder amphotere bzw. zwitterionische Tenside in Betracht, die in Form von Lösungen oder Pasten vorliegen können.

Typische Beispiele anionischer Tenside, die im Sinne des erfindungsgemäßen Verfahrens stabilisiert werden können, sind Alkylbenzolsulfonate, Alkansulfonate, Olefinsulfonate, Alkylethersulfonate, Glycerinethersulfonate, &-Methylestersulfonate, Sulfofettsäuren, Alkylsulfate, Fettalkoholethersulfate, Glycerinethersulfate, Hydroxymischethersulfate, Monoglycerid(ether)sulfate, Fettsäureamid(ether)sulfate, Sulfosuccinate,

Sulfosuccinamate, Sulfotriglyceride, Ethercarbonsäuren, Alkyloligoglucosidsulfate und Alkyl(ether)phosphate.

Beispiele für nichtionische Tenside, die nach dem erfindungsgemäßen Verfahren stabilisiert werden können, sind Fettalkoholethoxylate, Polyolfettsäureester, Alkyloligoglycoside,
Sorbitanester und Polysorbate, während als amphotere bzw.
zwitterionische Tenside beispielsweise Alkylamidobetaine,
Aminopropionate, Aminoglycinate, Imidazoliniumbetaine und
Sulfobetaine in Betracht kommen.

Bei allen genannten Tensiden handelt es sich um bekannte Stoffe, die nach den einschlägigen Methoden der präparativen organischen Chemie hergestellt werden können. In diesem Zusammenhang sei auf entsprechende Übersichtsarbeiten, beispielsweise J. Falbe (ed) "Surfactants in consumer products", Springer Verlag, 1987, S.54. – 124 oder J. Falbe (ed) "Katalysatoren, Tenside, Schmiermittel", Thieme Verlag, 1978, S.126-149 verwiesen.

Im Sinne des erfindungsgemäßen Verfahrens hat sich die Stabilisierung von wäßrigen Alkylsulfaten bzw. Fettalkoholethersulfaten als besonders wirksam erwiesen. Die Tenside können dabei einen Feststoffgehalt von 5 bis 85, vorzugsweise 25 bis 70 Gew.-% – bezogen auf die Produkte – aufweisen.

Typische Beispiele für Inhibitoren, die im Sinne des erfindungsgemäßen Verfahrens zur Stabilisierung von Tensiden in Betracht kommen, sind N-(Carboxymethyl)aminobernsteinsäure, N-(1,2-Dicarboxyethyl)asparaginsäure, Nitrilodiessigsäure-3-propionsäure, Glucamin-N,N-diessigsäure, Hydroxyethyliminodi-

H 0204/0205

- 5 -

essigsäure sowie insbesondere N-(1,2-Dicarboxyethyl)glycin, N-(1,2-Dicarboxy-2-hydroxyethyl)asparaginsäure, Isoserin-N,N-diessigsäure und Nitrilotriessigsäure.

Bei den Inhibitoren der Formel (I) handelt es sich ebenfalls um bekannte Stoffe, die nach einschlägigen Verfahren der präparativen organischen Chemie erhältlich sind. So kann beispielsweise N-(1,2-Dicarboxy-2-hydroxyethyl)asparaginsäure durch Ringöffnung von Epoxybernsteinsäure mit Asparaginsäure oder Nitrilodiessigsäure-3-propionsäure durch Umsetzung von Iminodiessigsäure mit Acrylsäure hergestellt werden [DE-A-40 24 552, Henkel]. Zur Herstellung von N-(Caboxymethyl)aminobernsteinsäure sei auf die Offenlegungsschrift DE-A-22 20 295 (Unilever), zur Herstellung von N-(1,2-Dicarboxy-2-hydroxy-ethyl)-glycin auf die Offenlegungsschrift DE-A-22 41 134 (Hoechst) verwiesen.

Die Inhibitoren können den Tensiden in Mengen von 10 bis 1500, vorzugsweise 100 bis 500 ppm – bezogen auf den Feststoffgehalt der Produkte – zugesetzt werden. Des weiteren hat es sich als besonders vorteilhaft erwiesen, die Tenside auf einen pH-Wert von 7 bis 11, vorzugsweise 7,5 bis 9 einzustellen.

#### Gewerbliche Anwendbarkeit

Die nach dem erfindungsgemäßen Verfahren erhältlichen Tenside sind gegen Verfärbung stabilisiert und eignen sich zur Herstellung von Wasch-, Spül- und Reinigungsmitteln sowie Produkten zur Haar- und Körperpflege, in denen sie in Mengen von 1 bis 90, vorzugsweise 5 bis 50 Gew.-% - bezogen auf die Mittel - enthalten sein können.

Die folgenden Beispiele sollen den Gegenstand der Erfindung näher erläutern, ohne ihn darauf einzuschränken.

## <u>Beispiele</u>

## I) <u>Rrfindungsgemäße Inhibitoren</u>

$$R^{1}$$
  $R^{3}$ 

| | |

 $HOOC-(CH_{2})_{n}-CH-N-CH-(CH_{2})_{m}-R^{4}$ 

| | |

 $R^{2}$ 

- 1) N-(Carboxymethyl)aminobernsteinsäure
- 2) N-(1,2-Dicarboxyethyl)-asparaginsäure
- 3) N-(1,2-Dicarboxy-2-hydroxyethyl)-glycin
- 4) N-(1,2-Dicarboxy-2-hydroxyethyl)-asparaginsäure
- 5) Nitrilodiessigsäure-3-propionsäure
- 6) Isoserin-N, N-diessigsäure
- 7) Glucamin-N, N-diessigsäure
- 8) Hydroxyethyliminodiessigsäure .
- 9) Nitrilotriessigsäure (NTA)

Die Struktur der Inhibitoren ergibt sich aus der Zusammenstellung in Tab.1.

## II) <u>Vergleichssubstanz</u>

A) Ethylendiamintetraessigsäure (EDTA)

Tab.1: Eingesetzte Inhibitoren nach Formel (I)

Nr.	n	m:	R <sup>1</sup>	R <sup>2</sup>	R <sup>3</sup>	R <sup>4</sup>
1	0	1	H	H .	СООН	COOH
2	1	1	СООН	H	СООН	COOH
3	0	0	H	H	СООН	-CH(OH)COOH
4	1	0	соон	H	СООН	СН(ОН)СООН
5	1	0	н	СH <sub>2</sub> СООН	H	COOH
6	0	0	н	CH <sub>2</sub> COOH	н	CH(OH)COOH
7	0	1	н	сн <sub>2</sub> соон	н	(СНОН)5H
8.	0	1	н.	CH <sub>2</sub> COOH	н	OH
9	0	0	н	СН <sub>2</sub> СООН	н	COOH

#### III) Anwendungstechnische Beispiele

## Beispiele 1 bis 9, Vergleichsbeispiele V 1 und V2

Ein handelsübliches C<sub>12/14</sub>-Kokosfettalkohol-2EO-ethersulfat-Na-Salz (Texapon(R)N, 26,5 gew.-%ig in Wasser, Fa. Henkel KGaA, Düsseldorf, FRG) wurde mit einem Gehalt an 10 ppm Eisen (in Form von Risen-(III)-chlorid) sowie gegebenenfalls 150 ppm Inhibitor - jeweils bezogen auf den Feststoffgehalt der Produkte - versetzt. Die Muster wurden in durchsichtigen Flaschen bei Tageslicht und pH = 7 bis 7,5 über einen Zeitraum von 3 Monaten gelagert. Nach Abschluß der Lagerversuche wurden die Farbzahlen der Testprodukte mit Hilfe eines Lovibond-Tintometers bestimmt. Die Ergebnisse sind in Tab.2 zusammengefaßt:

Tab.2: Inhibierungsgrad der Eisenverfärbung

Bsp.	Inhibitor	Lovibond Farbzahl (gelb)
1	1	0,5
2	2	0,4
3	3	0,1
4	4	0,1
5	5	0,4
5 6	6	0,1
7	7	0,2
8	8.	0,4
· g	9	0,1
V1	ohne	1,0
₹2	A	0,1

·

;

## Beispiele 10 bis 16; Vergleichsbeispiele V3 bis V5

Das aus den Beispielen 1 bis 9 bekannte Ethersulfat wurde mit 40 ppm Eisen und 150 ppm Inhibitor - jeweils bezogen auf den Feststoffgehalt der Produkte - dotiert und über einen Zeitraum von 21 d bei pH-Werten im Bereich von 8 bis 11 wie zuvor beschrieben gelagert. Die Farbzahlen sind Tab.3 zu entnehmen.

Tab.3: Inhibierungsgrad der Eisenverfärbung (II)

Bsp.	Inhibitor	pH-Bereich	Lovibond-Farbzahl (gelb)
10	3	8,0- 8,5	1,1

## III) Biologische Abbaubarkeit

Die biologische Abbaubarkeit der untersuchten Inhibitoren wurde gemäß "OECD Screeningtest" (MOST) bzw. "Geschlossenen Flaschentest" (GF) bestimmt. Die Ergebnisse sind in Tab.4 zusammengefaßt:

Tab. 4: Biologische Abbaubarkeit

Bsp.	Inhibitor	Biologische Abbaubarkeit			
		MOST (% DOC)	GF (BSB <sub>30</sub> /CSB)		
17	1	-	88		
18	2	_	91		
19	3	98	97		
20	4	89	66		
21	5	99	<b>-</b> .		
22	6 .	> 80	65		
23	7	-	52		
24	8	_	100		
25	9	86	75		
<b>V</b> 6	A	-	3		

Legende: - = nicht bestimmt

DOC = demand oxygen carbon

BSB<sub>30</sub>/CSB = Quotient aus "Biologischem Sauerstoffbedarf" und "Chemischem Sauerstoffbedarf" über den Meßzeitraum 30 d.

#### <u>Patentansprüche</u>

 Verfahren zur Farbstabilisierung von Tensiden, bei dem man ihnen mindestens einen Farbinhibitor der Formel (I) zusetzt,

in der

- R<sup>1</sup> und R<sup>3</sup> unabhängig voneinander für Wasserstoff oder eine Carboxylgruppe,
- R<sup>2</sup> für Wasserstoff oder eine CH<sub>2</sub>COOH-Gruppe,
- R<sup>4</sup> für eine Carboxyl-, Hydroxyl-, CH(OH)COOH- oder (CHOH)5H-Gruppe sowie
- n und m unabhängig für 0 oder 1

steht.

Verfahren nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß man anionische Tenside stabilisiert, die ausgewählt sind aus der Gruppe, die von Alkylbenzolsulfonaten, Alkylsulfonaten, Olefinsulfaten, Alkylethersulfonaten, Glycerinethersulfonaten, α-Methylestersulfonaten, Sulfofettsäuren, Alkylsulfaten, Fettalkoholethersulfaten, Glycerinethersulfaten, Hydroxymischethersulfaten, Monoglyceridether)sulfaten, Fettsäureamid-(ether)sulfaten, Sulfosuccinamaten, Sulfotriglyceriden,

ş

Ethercarbonsäuren, Alkyloligoglucosidsulfaten und Alkyl(ether)-phosphaten gebildet wird.

- 3. Verfahren nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß man nichtionische Tenside stabilisiert, die ausgewählt sind aus der Gruppe, die von Fettalkoholethoxylaten, Polyolfettsäureestern, Alkyloligoglycosiden, Sorbitanestern und Polysorbaten gebildet wird.
- 4. Verfahren nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß man amphotere bzw. zwitterionische Tenside stabilisiert, die ausgewählt sind aus der Gruppe, die von Alkylamidobetainen, Aminopropionaten, Aminoglycinaten, Imidazoliniumbetainen und Sulfobetainen sind.
- 5. Verfahren nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß man wäßrige Tenside stabilisiert, die einen Feststoffgehalt von 5 bis 85 Gew.-% bezogen auf die Produkte aufweisen.
- 6. Verfahren nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß man als Inhibitoren N-(1,2-Dicarboxy-2-hydroxyethyl)-glycerin, N-(1,2-Dicarboxy-2-hydroxyethyl)asparaginsäure, Isoserin-N,N-diessigsäure und/oder Nitrilotriessigsäure einsetzt.
- 7. Verfahren nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß man die Inhibitoren in Mengen von 10 bis 1500 ppm bezogen auf den Feststoffgehalt der Produkte einsetzt.

8. Verfahren nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß man die Tenside auf einen pH-Wert von 7 bis 11 einstellt.

## INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.
PCT/EP 93/01149

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER							
Int.	Int. Cl. <sup>5</sup> C 11 D 3/33, C 11 D 3/20						
According t	According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC						
B. FIEL	DS SEARCHED						
	ocumentation searched (classification system followed by	y classification symbols)	·				
Int.	C1. C 11 D						
B			o Calda a candad				
Documentati	ion searched other than minimum documentation to the e	extent that such documents are included in th	re tielos searcheo				
Electronic da	ata base consulted during the international search (name	of data base and, where practicable, search t	erms used)				
C. DOCU	MENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT	·					
Category*	Citation of document, with indication, where a	ppropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.				
X	CH, A5, 624 709		1-8				
	(UNILEVER) 14 August 1981						
	claims; page 3, lines 33-43	III-AI					
Α	DE, A1, 3 625 189		1,3,5,6				
	(COLGATE-PALMOLIVE) 12 February 1987 (12.02.87)						
	the whole document	<b>' ,</b>					
	UC A 4 500 400	<del></del>	4.5				
A	US, A, 4 560 492 (JOHN D. CURRY et al.)		1-6				
	24 December 1985 (24.12.198	35),					
	column 1, lines 50-55;						
	column 7, lines 54-61; column 8, lines 16-41;						
	examples; claims 1-9						
			-				
rurine	r documents are listed in the continuation of Box C.	See patent family annex.					
"A" docume	categories of cited documents: nt defining the general state of the art which is not considered particular relevance	"I" later document published after the inter date and not in conflict with the applie the principle or theory underlying the	ation but cited to understand				
"E" earlier d	"E" earlier document but published on or after the international filing date "X" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive						
cited to	cited to establish the publication date of another citation or other  special reason (as specified)  "Y" document of particular relevance; the claimed invention cannot be						
	"O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means  considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination						
"P" docume	"P" document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed.  being obvious to a person skilled in the art document member of the same patent family						
Date of the actual completion of the international search  Date of mailing of the international search report							
30 July 1993 (30.07.93) 7 September 1993 (07.09.93)							
Name and mailing address of the ISA/ Authorized officer							
Euro	pean Patent Office						
Facsimile N	o. — —	Telephone No.					

Form PCT/ISA/210 (second sheet) (July 1992)

# INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Internationales Aktenzeichen PCT/EP 93/01149

I. KLASSIFIKATION DES ANMELDUNGSGEGENSTANDS (bei mehreren Klassifiketionssymbolen sind elle anzugeben)						
Nach der Internationalen Patentklassifikation (IPC) oder nach der nationalen Klassifikation und der IPC						
Int.Cl <sup>5</sup> C 11 D 3/33,C 11 D 3/20						
II. RECHERCHIERT						
	Recherchierter Mir					
Klassifikationssystem	K	Classifikationssymbole				
Int.CI.5 C 11 D						
	Recherchierte nicht zum Mindestprüfstoff ge unter die recherchierten	hörende Veröffentlichungen, soweit diese Sachgebiete fallen <sup>8</sup>				
	VERÖFFENTLICHUNGENS	was Assets day markathichen Taile 12	Cote Annuals \$1-13			
Art* Kennzeich	nnung der Veröffentlichung <sup>11</sup> ,soweit erforderlich	umer Angabe der masgeblichen Teile 14	Betr. Anspruch Nr. 13			
х	CH, A5, 624 709 (UNILEVER) 14 August (14.08.1981), Ansprüche; Seite 3, Zeilen 33-43; Tabell VI.		1-8			
A	DE, A1, 3 625 189 (COLGATE-PALMOLIVE) 12 Februar 1987 (12.02.1987), ganzes Dokument.	1,3,5,				
A	US, A, 4 560 492 (JOHN D. CURRY et al.) 24 Dezember 1985 (24.12.1985), Spalte 1, Zeilen 50-55; Spalte 7, Zeilen 54-61;					
LL						
<ul> <li>Besondere Kategorien von angegebenen Veröffentlichungen 10:</li> <li>"A" Veröffentlichung, die den allgemeinen Stand der Technik definiert, aber nicht als besonders bedeutsam anzusehen ist definiert, aber nicht als besonders bedeutsam anzusehen ist und mit der Anmeldung nicht kollidiert, sondern nur zum tionalen Anmeldedatum veröffentlicht worden ist und mit der Anmeldung nicht kollidiert, sondern nur zum Verständnis des der Erfindung zugrundellegenden Prinzips oder der ihr zugrundeliegenden Theorie angegeben ist</li> <li>"X" Veröffentlichung, die geeignet ist, einen Prioritätsanspruch zweifelhaft erscheinen zu lassen, oder durch die das Veröffentlichungsdatum einer anderen im Recherchenbericht genammen Veröffentlichung belegt werden soll oder die aus einem anderen besonderen Grund angegeben ist (wie ausgeführt)</li> <li>"O" Veröffentlichung, die sich auf eine mündliche Offenbarung, eine Benutzung, eine Ausstellung oder andere Maßnahmen bezieht</li> <li>"P" Veröffentlichung, die vor dem Internationalen Anmeldeda-</li> </ul>						
tum, aber nach dem beanspruchten Prioritätsdatum veröffent- licht worden ist						
IV. BESCHEINIGUNG		Abrandalan un des inconstitution Declar	ehanharichts			
	Datum des Abschlusses der Internationalen Recherche  30 Juli 1993  0 7. 09. 93					
Internationale Rec		Unterschrift des bevollmächtigten Bediens SEIRAFI e.h.	teten			
Europäisches Patentamt SCITAFI E.II.						

Art *	HLÄGIGE VERÖFFENTLICHUNGEN (Fortsetzung von Bist: 2)	Per Assessed At
<u>urt -  </u>	Kennzeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich umer Angebe der maßgeblichen Teile	Betr. Anspruch Nr.
j		
	Spalte 8. Zeilen 16-41; Beispiele; Ansprüche 1-9.	
	Beispiele; Anspruche 1-9.	
- 1	• •	1
	<u>.</u>	
- 1.		
		}
- 1		
1		
	•	
]		
- }		1.
	•	1
	•	
ļ		
}		
-	•	
- }	•	
	• • •	
•		
1		
*	· ·	
.		
- }		
1		
- 1	•	
1		
Ì		
		-
- 1	•	
1		
}		
1		
		1
- 1		1
		1
1		
1		1
ŀ		
.		
+		
1		
		1

#### ANNEX

#### ANNEXE

zum internationalen Recherchenbericht über die internationale Patentsnmeldung Nr.

ø

ę

د

. . . . .

to the International Search Report to the International Patent Application No.

au rapport de recherche international relatif à la demande de brevet international nº

#### PCT/EP 93/01149 SAE 74531

In diesen Anhang sind die Mitglieder der Patentfamilien der in obengenannten internationalen Recherchenbericht angeführten Patentdokumente angegeben. Diese Angaben dienen nur zur Unterrichtung und erfolgen ohne Gewähr.

This Annex lists the positional seabers relating to the patent documente meinen sebers relating to the patent documente meinen international search report. The Office is in no way liable for these particulars which are given serely for the purpose of information. This Armex lists the patent family contents relating to the patent documents cited in the above-mentioned inter-

dans le rapport de recherche inter-national visée ci-dessus, Les reseigne-ments fournis sont donnés à titre indica-tif et n'engagent pas la responsibilité de l'Office.

		de l'Office.				
angeführte: Patent ( in sear Document (	erchenbericht s Patentdokument document cited rch report de brevet cité aport de recherche	Datum der Veröffentlichung Publication date Date de publication	Mitplied(er) der Patentfamilie Patent family member(s) Membre(s) de la famille de brevets	Datum der Veröffentlichung Publication date Date de publication		
CH A	624709	14-08-81	AT A 9237/76 AT B 362034 BE A1 849540 BR A 7608454 CA A1 1079007 DE A1 2657043 DE C2 2657043 DK A 5718/76 ES A1 454217 FI A 763578 FI B 61714 FI C 61714 FI C 335593 FR B1 2335593 FR B1	15-09-80 27-04-81 17-06-77 13-12-77 10-06-80 23-06-77 16-08-90 19-06-77 01-03-78 19-06-77 31-05-82 10-09-82 15-07-77 09-03-79 23-04-80 02-12-85 27-06-77 01-03-89 01-08-89 21-06-77 18-05-82 25-08-82 20-06-78 01-12-76 19-06-77 20-09-82 10-10-78 26-07-78		
DE A1	3625189	12-02-87	US A 4769168 AT A 2054/86 AU A1 60738/86 AU B2 590894 BE A1 905217 BR A 8603676 CA A1 1293903 CH A 671234 DK A0 3732/86 DK B1 166783 EG A 18138 ES AF 2000833 FR A1 2578721 GB B2 2178754 GR A 862054 HK A 686/92 IL A0 79940 IL A1 79940 IL A0 166259 IT A0 8648360 IT A 8601996 ND A0 863143 ND B 169239 ND C 169239 ND C 216984 PH A 23487	06-09-88 15-07-93 12-02-87 23-11-89 04-02-87 10-03-87 07-01-92 15-08-89 05-08-86 06-02-87 12-07-93 30-08-92 16-03-88 06-02-87 18-02-87 18-09-92 31-12-86 05-13-90 05-08-86 18-01-90 03-03-87 06-03-87 06-03-87 06-03-87 06-03-87 18-01-90 03-03-87 06-03-87 06-03-87		

.. ..... ... ..... ....

\_\_\_\_\_\_

			PTTE SEE SEW AAAAAAAAAAAAAAAAAAAAAAAAAAAAAA	83121 83121 8603265 8603265 468395 468395 725/92 150/86 8618857 4690771 8605635 67/86	01-09-86 94-01-88 31-07-86 06-02-87 11-01-93 06-05-93 02-10-92 16-09-87 10-09-87 30-03-88 29-04-88	
US A	4560492	24-12-85	CA A1 EP A2 EP A3 GR A JP A2	1278730 181025 181025 852652 61166896	08-01-91 14-05-86 13-12-89 07-02-86 28-07-86	જે સ્

D

È